⑬日本国特許庁(JP)

①特許出願公開

⑩公開特許公報 (A)

昭54-86521

Int. Cl.²C 09 B 25/00

識別記号 **②日本分類** 23 A 0

庁内整理番号 6859—4 H ❸公開 昭和54年(1979)7月10日

発明の数 3審査請求 未請求

(全11頁)

匈メチン染料

同

②特 願 昭53—150129

②出 願 昭53(1978)12月6日

優先権主張 ②1977年12月7日③西ドイツ (DE)① P2754403.2

⑦発 明 者 ハンスーユルゲン・デーゲン ドイツ連邦共和国6143ロルシュ ・シラーシュトラーセ 6

> フランツ・フアイヒトマイル ドイツ連邦共和国6700ルードウ イツヒスハーフエン・ムンデン

ハイマー・シュトラーセ158

⑦発 明 者 クラウス・グリヒトール ドイツ連邦共和国6702パート・ デユルクハイム1ゼーバッヘル ・シユトラーセ96アー

①出願人バスフ・アクチェンゲゼルシャフトドイツ連邦共和国6700ルードウイツヒスハーフェン・カールーボツシュ-ストラーセ38

個代 理 人 弁理士 小林正雄

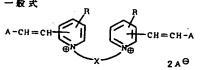
明 細 吉

発明の名称

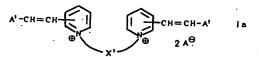
メチン染料

特許請求の範囲

1. 一般式

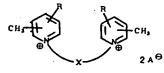


(式中Aは同一でも異なつてもよく、それぞれ アリール基又はヘテロアリール基、A^Oはアニオン、Rは水素原子、メテル基又はエテル基、そして X は低人子を意味し、その際メチン基は Q Q は T_AK 結合している)で扱わされるメチン染料。
2 一般式



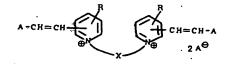
(式中 A は塩素原子、メトキシ基、エトキシ基、 メチル基もしくはエチル基により置換されてい てもよい N,N ージ置換フミノフエニル基、イン ドリル蓋又はカルパゾイル基、そしてXiは次式

3. 一般式



で褒わされる化合物を、一般式 AーCHO

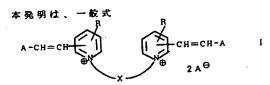
(これらの式中の各記号は後配の意味を有する) で表わされるアルデヒト又はその誘導体と縮合 させることを特徴とする、一般式



(式中 A は同一でも異なつてもよく、それぞれ アリール基又はヘテロアリール基、A^Θはアニオ ン、R は水素原子、メチル基又はエチル基、そ して X は様状員子を意味し、その際メチン基は α位又は r 位に結合している)で表わされるメ チン染料の製法。

4. 特許請求の範囲オー項に記載の化合物を紙又 はアニオン性に変性された繊維の染色に使用する方法。

発明の詳細な説明



(式中 A は同一でも異なつてもよく、それぞれ アリール基又はヘテロアリール基、A^Θはアニオ ン、R は水素原子、メチル基又はエチル基、そ して×は機状員子を意味し、その際メチン基は α位又はr 位に結合している)で表わされる化

、合物に関する。

残基Aは、例えば下記のものである。場合に より弗累原子、塩素原子、臭素原子、シアン基、 ニトロ基、水酸基、アルコキンカルポニル基、 場合によりNI置換されたカルバモイル基、ア ルキル基、アルコキシ基、アミノ基もしくは置 換アミノ基により置換されたフェニル基、場合 によりアルキル基、アルコキシ基、水酸基、カ ルポキシル基もしくは置換アミノ基により置換 されたナフチル苗、スチリル基、フリル葢、チ エニル蕃、ピリジル基、インドリル基、ペンゾ フリル基、ペンゾチエニル基、ピラゾリル基、 オキサゾリル基、チアゾリル基、トリアソリル 差、オキサジアゾリル基、チアジアゾリル基、 ベンソイミダゾリル基、インダゾリル基、ベン ソオキサゾリル基、ペンゾチアゾリル基、カル バゾリル基、フエノチアジニル基又はフエノキ サジニル基。

個々の残差Aは、例えば下記のものである。 クロルフェニル基、プロムフェニル基、シアン フェニル基、ニトロフェニル基、メトキシカル

ポニルフエニル基、エトキシカルポニルフエニ ル差、ヒドロキシルフエニル差、アミノカルポ ニルフエニル基、ジメチルアミノカルポニルフ エニル基、ジエチルアミノカルポニルフエニル 益、メチルフエニル基、エチルフエニル基、シ クロヘキシルフエニル基、フエニルフエニル基、 メトキシフエニル基、エトキシフエニル基、プ トキシフエニル基、フエノキシフエニル基、ア ミノフエニル基、メチルアミノフエニル基、エ チルアミノフエニル甚、ペンジルアミノフエニ ル基、プチルアミノフエニル基、フェニルアミ ノフエニル甚、シアンエチルアミノフエニル恙、 ジメチルTミノフエニル基、ジメチルTミノク ロルフエニル基、ジメチルアミノメデルフエニ ル基、ジメチルアミノメトキシフエニル基、ジ メチルアミノニトロフエニル基、ジメチルアミ ノカルポメトキシフエニル基、ジエチルアミノ フエニル苗、エトキシジエチルアミノフエニル 盖、ジプロピルアミノフエニル基、ジーローブ チルフミノフエニル苗、ジベンジルアミノフエ ニル基、ジーβーシアンエチルアミノフエデル

基、ジーβーメトキシエチルアミノフエニル基、 N ーメチルーNーエチルアミノフェニル基、 N ープチルーNーメチルアミノフエニル基、N-メチルーNーペンジルアミノフエニル甚、N-エチルーNーメトキシペンジルアミノフエニル 差 、N-シクロヘキシルーN-ペンジル丁ミノ フェニル苺、N-8-シアンエチルーNーペン ジルアミノフェニル基、N-β-エトキシエチ ルーN ーペンジルアミノフエニル基、 N - A -メトキシカルボニルエチルーN — ペンジルアミ ノフェニル基、ジベンジルアミノクロルフエニ ル基、ジベンジルアミノメトキシフエニル基、 ジベンジルアミノメチルフエニル基、 N ーメチ ルーΝーβーシアンエチルアミノフエニル盖、 N ーエチルー N ーターシアンエチルアミノフエ ニル基、N ープロピルーN ーβーシアンエチル ナミノフエニル基、 N ープチル ー N ーβーシア ンエチルアミノフエニル基、 N ーメチルー N ー βーメトキシカルポニルエチルアミノフエニル 益、NIメチル・NIB-エトキシカルポニル エチルアミノフエニル基、 N ーメチルー N ーβ

特別昭54— 86521(3)

ーカルパモイルエチルアミノフエニル基、N-メチルーΝ - β - ジメチルカルバモイルエチル キシカルポニルエチルアミノスエニル基、N-エチルーΝ ーβ ーエトキシカルポニルエチルア ミノフエニル基、 N ーエチルー N ー B ーカルバ モイルエチルアミノフエニル基、ピペリジメフ エニル基、ピロリジノフエニル基、モルホリノ フエニル基、チアモルホリンフエニル基、ピペ ラジノフエニル基 、Nーメチルピペラジノフェ ニル基、Nーペンジルピペラジノフエニル基、 N-メチル-N-フェニルアミノフェニル基、 N - シアンエチルーN - フェニルアミノフェニ 、ジフエニルアミノフエニル基、Nーメチ ルーN-4-エトキシフエニルアミノフエニル NーメチルーNー4ーメトキシフェニルア フエニルアミノフエニル基、N一メチルーNー 2 ーメチルフエニルアミノフエニル基、 N ーメ チルーNーシアンメチルアミノフエニル基、N

N ーペンジルーN ーβーシアンエチルー又はー Nーシアンメチルアミノブエニル基、Nーメチ ルーN -β-アセトキシエチルアミノフエニル N ーエチルーN ーβーアセトキシエチルア ミノフエニル基、NーペンジルーNーβープロ Nーβーオキシエチルアミノフエニル基、Nー メチルーNーβ ニオキシエチルアミノフエニル ジメチルアミノヒドロキシフエニル基、ジ エチルアミノヒドロキシフエニル差、ジベンジ ルアミソヒドロキシフエニル基、ジメチルアミ ノアセチルアミノフエニル基、ジエチルアミノ アセチルアミノフエニル基、NーエチルーNβージメチルアミノエチルアミノフエニル基、 N-J \mathcal{F} $\mathcal{N}-\mathcal{N}-\mathcal{P}-\mathcal{V}$ \mathcal{J} \mathcal{F} \mathcal{N} \mathcal{T} \mathcal{F} \mathcal{J} \mathcal{T} \mathcal{F} \mathcal{N} \mathcal{T} ミノフエニル基、NーペンジルーNータージメ シアンエチルーΝ -β-ジメチルアミノエチル ノフエニル基、N-β-オキシエチルーN-β.

ージメチルアミノエチルアミノフエニル基、N ーβーメトキシエチルーN ーβージメチルアミ ノエチルアミノフエニル基、 NーエチルーN-ジエチルアミノエチルアミノフエニル苗、 N ーエチルーN ーβ ージペンジルアミノエチル アミノフエニル基、N-エチルーN-β-ピペ リジノエチルアミノフエニル基、 N ーペンジル - N - β - モルホリノエチルアミノフエニル基、 エチルアミノフエニルクロリド基、Nーメチル ーN ータートリメチルアンモニウムエチルアミ ノフエニルクロリド基、N-メチル-N-8-ジエチルペンジルアンモニウムエチルアミノフ エニルクロリド基、N-ペンジルーN-F-ジ メチルペンジルアンモニウムエチルアミノフエ ニルクロリド基、N-エチルーN-B-ピリジアミノフェニル/ ニウムエチルチー ルアミノナフチル基、ジエチルアミノナフチル ルアミノナフチル苺、エトキシフエニルメチル プミノナフテル芸、ヒドロキ シナフチル基、ヒ

ドロキンメトキンカルボニルナフチル差、メトキンカルボニルメトキンフチル差、ならびに次式の残差。

(CgHa)xN CH=CH-、CHaO CH=CH-、INDA

(CHa)xN CH=CH-、CHaO CH=CH-、INDA

(CHa)xN CH=CH-、CHaO CHaCH-、INDA

(CHa)xN CH=CH-、CHaO CHaCH-、INDA

(CHa)xN CH=CH-、CHaO CHaCH-、INDA

(CHa)xN CHaCH-、CHaCH-、INDA

(CHa)xN CHaCH-、INDA

(CHa)xN CHaCH-、INDA

(CHaCH-、CHaCH-、INDA

(CHa)xN CHaCH-、INDA

(CHaCH-、CHaCH-、INDA

(CHaCH-、CHaCH-、INDA

(CHaCH-、CHaCH-、INDA

(CHaCH-、CHaCH-、INDA

(CHaCH-、CHaCH-、INDA

(CHaCH-、CHaCH-、INDA

(CHaCH-、CHaCH-、INDA

(CHaCH-、CHaCH-、INDA

(CHaCH-、CHaCH-、INDA

(CHaCH- CHaCH- CHaCH- CHaCH- INDA

(CHaCH- CHaCH- CHaCH- CHaCH- INDA

(CHaCH- CHaCH- CHaCH- CHaCH- INDA

(CHaCH- CHaCH- CHaCH- CHaCH- CHaCH- INDA

(CHaCH- CHaCH- CHaCH- CHaCH- CHaCH- CHaCH- INDA

(CHaCH- CHaCH- C

相_A母子×としては、脂肪族要素ならびに芳香 神経 族残器及び異種原子を含有する残差が用いられ、 例えば場合により酸素原子、蒸・NH-もしくは硫 奴原子により中断されたアルキレン基、場合に より酸換されたフェニレン基、ジフェニレン基 もしくはナフチレン基又は場合により異種原子 を含有する飽和のシクロアルキレン基があげられる。 ×のためには個々には例えば下配のものがあ げられる。

CH₃
-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-、-CH₂-CH-CH₂-、 CH₃
-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-、-CH₂-CH₂-CH₂-、 CH₃
-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-、-CH₂-CH₂-CH₂-、 CH₃
-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-、 CH₃
-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-、 CH₃-CH₂-CH

 $-CH_{z} - CH_{z} -$

$$-CH_{2} \underbrace{\begin{array}{c} C1 \\ CH_{2} - \\ C1 \end{array}} CH_{2} - \underbrace{\begin{array}{c} CH_{2} \\ CH_{3} - \\ CH_{3} \end{array}} CH_{2} - \underbrace{\begin{array}{c} CH_{2} - \\ CH_{3} -$$

£,

式!の化合物を製造するためには、一般式

で表わされる化合物を、一般式

A-CHO

(これらの式中の各記号は前記の意味を有する) で扱わされるアルデヒド又はその誘導体、例え ばインモニウム塩と縮合させることができる。

式』の化合物は、例えば一般式

(式中Rは前記の意味を有する)で表わされる 化合物を、一般式

X(Hal), 又は X(OTos),

(式中×は前記の意味を有し、 Ha1 は塩素原子 又は臭素原子、そして Tos はトリルスルホニル 基を意味する)で表わされる化合物と反応させ ることにより得られる。

反応の詳細は実施例に記載される。.

式」の化合物は、紙又はアニオン性に変性された機能の染色のために特に適している。紙には、普通の堅牢性を有する黄色ないし帯育赤色の染色が得られる。新規を重化された染料は、木質含有紙料及びさらし紙料への高い親和性に

より使れており、すなわち染料の大部分は紙に 染着する。従つて新規化合物はその使用におい て特に環境親和性でかつ経済的である。

特に重要な化合物は、一般式

$$A^{I}-CH=CH-A^{I}$$
 1a A^{Θ}

(式中 A' は場合により塩素原子、メトキン基、エトキン基、ノチル基もしくはエチル基により置換された N,N ージ置換てミノフエニル基、インドリル基又はカルバゾリル基、そして X' は次式

の 残 基 を 意味 し、 と と K n は 2 ~ 1 0 の 数 を 意味 し、 A ^G は 前 配 の 意味 を 有 す る) で 長 わ さ れ る も の で あ る。

好ましいアミノフェニル善は、例えば次式の 歿 基 で あ る 。

$$\begin{array}{c} & & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ &$$

nは好ましくはる~6の数であり、キシリレ ン基の場合にはp-化合物が重要である。 下記実施例中の部及び%は特に指示しない限 り重量に関する。

熱して還旋させる。130℃で5分間煮沸した のち、四級塩の結晶化が始まる。 15分間攪拌 したのち冷却し、アセトン18で希釈する。統 いて吸引戸過すると、水に易溶性の無色の生成 物150部が得られる。塩素分析:計算値19 6%、実測値18.6%。

実施例2

$$CH_{3} \longrightarrow CH = CH \longrightarrow CH_{2}$$

$$CH_{3} \longrightarrow CH = CH \longrightarrow CH_{3}$$

$$CH_{3} \longrightarrow CH = CH \longrightarrow CH_{3}$$

$$CH_{4} \longrightarrow CH_{3}$$

$$CH_{5} \longrightarrow CH = CH \longrightarrow CH_{3}$$

N-メチル-N-シアンメチル-p-アミノ ベンズアルデヒド162部及び実施例1からの 四級塩9部を、エタノールに加熱しながら溶解 する。ピペリジン 0.5 部を加え、1時間遺焼加 然し、次いでアセトンで希釈し、折出した此殿 を吸引沪過する。との染料は木質含有紙料及び さらし紅料を橙色色調に染色し、廃水はほとん ど無色である。

実施例 1

$$(CH_2)_2 N \longrightarrow CH = CH \longrightarrow H - CH_2$$

$$(CH_3)_2 N \longrightarrow CH = CH \longrightarrow H - CH_2$$

及び次式

の化合物9部を、30%酢酸30部中で3時間 還流下に加熱する。冷却したのち吸引 沪過し、 乾燥すると、水溶性の良好な赤色の染料粉末が 得られる。との染料は木質含有紙料及びさらし 亜硫酸セルロースを赤色色調に染色する。廃水 はわずかに着色しているにすぎない。

使用したメチレン活性化合物は、次のように して製造される。pーキンリレンAクロリド87、Paix 5 部及びァービコリン93部をエチレングリコ ールモノメチルエーテル500部中で徐々忆加



同様の操作により、次表に示すアルデヒドと 反応させると、対応する染料が得られる。

アルデヒド	色調
сно	帶赤黄
СНО Н	"
(C ₆ H ₅) ₂ N	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
СН ₃ СНО	橙褐
CH _a	赤
CH ₂ -N CHO	橙褐

実施例3

の 化 合 物 9 部 及 び N ー エ チ ル ー N ー ベ ン ジ ル ー p ー ア ミ ノ ペ ン ズ ア ル デ ヒ ド 1 2 部 を 、 エ チ レ

ングリコールモノメチルエーテル 2 1 部中でピペリシン 0.5 部を添加して 2 時間 煮沸し、液状染料を 戸別する。 この 染料は 紙を 橙色色調に 染色する。 使用した 四級 塩は、 実施 例 1 と同様 にして p ーキンリレンクロリド及び α ーピコリンから製造される。

次表に示すアルデヒドを用いて反応させ、そ して縮合生成物を用いて紙を染色すると、表中 に示す色調が称られる。

		•	
アルデヒド	色餌	(сн₃)₃м-∕_Усно	赤
(CH3) N - CH0	橙褐	(C⁴H²)⁵N € CHO	#
(H3C3)N CHO	福	CH ₃	槝
(сн³) унч сī н°Сг и —— сно	橙	·	
Н ₅ С № СНО (СН ₃) ₂ NН ₄ С ₂ С Н ₂ С ₆ Н ₅	'#		

特開昭54- 86521(8

実施例 4

$$\begin{array}{c}
CH_{3} \\
NCH_{2}C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH_{3} \\
CH_{3}C
\end{array}$$

次 式

の四級塩9部及びNーメチルーNーシアンメチルーpーアミノベンズアルデヒド16.2.5 をエタノールに溶解し、そしてピベリンジを密を添加したのち2時間煮沸する。アセトンで希釈し、吸引が過して乾燥したのち、融点110~112で(分解)の染料25部が得られる。この染料は木質含有紙料及びさらし亜硫酸セルロースを粉色に染色する。廃水はわずかに着色しているにすぎない。

する。冷却したのち析出した沈殿を吸引产過し、 メタノールで洗浄して乾燥すると、染料 2 0 部 が祝られる。との染料は紙を橙色に染色する。

四級塩は次のようにして製造される。 αーピコリン 3 7 部及び 1.4 ージブロムブタン 4 3 部をエチレングリコールモノメチルエーテル 1 0 0 部中で 5 時間遺流加熱する。冷却したのちアセトンで希釈し、吸引沪過すると、 触点 2 5 4 ~ 2 5 6 ℃の水溶性物質 6 4 部が得られる。

次表に、他のアルデヒドを用いた場合に得られる染料の色調を示す。

アルデヒド	色調
(C ₂ H ₂) ₂ N CHO	橙
с но	*
СНО	~ .

メチレン活性成分は、等モル量の 0 ーキンリレン/クロリト及び αーピコリンをメチレングリコール中で反応させることにより得られる。 融点 2 4 5 ℃ (分解)、収率 7 0 %、塩素分析: 計算値 1 9 6 %、実測値 1 9 %。

実施例 1 又は実施例 3 からのアルデヒドを用いると、同様の性質を有する紙用染料が得られる。

実施例5

$$(CH_3)_2N - CH = CH \xrightarrow{\oplus I} CH_2CH_2CH_2$$

$$CH_4CH_2CH_2CH_3$$

p ージメチルアミノベンズアルデヒド15部 及び次式

の四級塩201部を、エチルグリコール50部 中でピペリジン触媒の存在下に1時間還流加熱

下記の四級塩を用いる場合にも、同様の使用技術上の性質を有する染料が得られる。

及び

実施例 6

$$(CH_3)_2 N - CH = CH - CH_2 N - (CH_2)_1 - N - CH = CH$$

$$2 Br^{\Theta}$$

$$N(CH_3)_2$$

次式

のメチレン活性化合物 2 0 部及び p ージメチル 、アミノベンメアルデヒド15部を、ピペリジン を添加してエチレングリコール50部中で5分 間還硫加熱する。冷却したのち吸引严過すると、 触点297~299℃の染料20部が得られる。 との染料は、紙を良好な廃水値で赤色色調に実 質染色する。

$$\begin{array}{c} CH_3 \\ \oplus \\ C_0H_2CH_2-N-C_2H_4-N- \bigcirc \\ CH_3 \\ CH_3 \\ C_2H_5 \\ \end{array}$$
 CHO

$$(CH_3)N-C_2H_4-N \longrightarrow CHO$$

$$NC-CH_2-N \longrightarrow CHO$$

$$C_2H_3$$

r - ピコリンの四級化のために下配の化合物 を用いる場合にも、同様の性質を有する染料が 得られる。

アルデヒド	色餌
(c² H²)⁵ N - € C HO	赤
CeHe-CH2 N-CHO	赤褐
СНО СНО	黄
C ₂ H ₆	带赤黄
(H ₅ C ₁) ₂ N - CHO	带育赤
(сн₃)ый-с₃н₄-и Сто-сно С₃н₃	橙

$$(CH_{3})_{2}N-C_{2}H_{4}-N - CH = CH - N - CH_{2}$$

$$C_{2}H_{4} - CH = CH - N - CH_{2}$$

$$H-C - H - CH_{2}$$

$$(CH_{3})_{2}N-C_{2}H_{4}-N - CH = CH - N - CH_{2}$$

次 式

の化合物 7.8 部及び N ーエチルー N ー β ー ジメ チルアミノエチルーpーアミノペンズアルデヒ ド11部を、エタノール50部中でピペリジン 1 部を添加して3時間遺流加熱し、液状染料を 分別する。との染料は紙を赤色に染色する。

$$(C_{2}H_{8})_{2}N$$
 $CH=CH$
 $CH=CH$
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{3}
 $CH=CH$
 CH_{4}
 $CH=CH$
 CH_{4}
 $CH=CH$
 CH_{5}
 $CH=CH$
 CH_{1}
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{4}
 CH_{5}
 CH_{5

の四級塩187部及びエチルグリコール40部を、ピペリシン2部の存在下に短時間環流加熱する。冷却し、そしてアセトンと共に原砕するとにより染料を精製すると、融点295℃(分解)の染料14部が得られる。紙上の染色は帯青赤色である。

次表に示すアルデヒドを用いると、類似の染 料が得られる。

アルデヒド	色調
Ĥ	贵
CHO CHO	帶赤黄

实施例9

$$(CH_3)_{\mu} - \underbrace{\begin{array}{c} CH = CH & \underbrace{\begin{array}{c} N - CH_2CH_2 - N \\ \Theta \end{array}}_{\text{P}} - CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{\begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}}_{\text{N}} + CH = CH \\ & \underbrace{$$

p ージメチルアミノベンダアルデヒド 1 5 部及び次式

の化合物 1 8.7 部を、エチレングリコール 4 0 部中でピペリジン 2 部と共に 1 時間煮沸する。

吸引 が過し、アルコールで洗浄して乾燥すると、 染料 1 5 部が得られる。紙上の色調は帯青赤色 である。

同様化して次表に示すアルデヒドも用いられる。

アルデヒド	色調
(C₂H₃)₂N ⟨_ } CHO	带青赤
C _e H ₅ -H ₃ C N - CHO	赤·
(сн³)⁵и < сно	褐
СНО	节赤 黄
C,Ha CHO	橙

実施例10

$$(C_2H_9)_2N$$
 $CH=CH$ N $-CH_2$ $CH=CH$ N $-CH_2$ $CH=CH$ N $-CH_2$ N $-CH_2$ N $-CH_2$ N $-CH_2$ N $-CH_2$

СН₃ - СН₂ - СН₂ - СН₂ - СН₃ - СН₃

の四級塩11部及び p ージメチルアミノベンズアルデヒド 9 部を エタノール 5 0 部中で、ビベリジン 1 部を添加したのち 3 時間遺産加熱する。アセトン 5 0 0 部中に注入し、吸引严過すると、酸点 2 3 0 ~ 2 3 2 での染料 1 3 部が得られる。との染料は木質含有亜碳酸パルブ及びさらし亜硫酸パルブを赤色に染色し、両方の材料に定量的に染着する。

使用した四級塩は次のようにして製造される。
4.4'ーピスクロルメチルピフェニル 1 2 6 部及び 7 ーピコリン9 3 部を、エテレングリコールモノメチルエーテル2 0 0 部中で徐々に80~9 0 でに加熱する。その際温度は迅速に上昇するので、熱を除去せねばならない。発熱反応の終了 6 で 1 5 0 0 部で希釈する。吸引 7 過して 7 七十分物 7 る と、融点 3 0 6 ~ 3 0 8 での 4 1 2 6 部が得られる。

同様化して次数化示すアルデヒドと反応させると、類似の染料が得られる。

アルデヒド	使期
(CH³)⁵N-{_}CHO	赤
иссн₂ и Дусно Сн₃	黄褐
CHO CHO	B
C HO	货 祸

実施例2からのアルデヒァと下記の四級塩とからも、同様に良好な直接染料が得られる。